

TEORÍA ATÓMICA 1

NOMBRE: _____

1.-INDICA SI LAS SIGUIENTES AFIRMACIONES SON VERDAD O FALSO:

- a) Un átomo neutro es aquel que tiene igual número de neutrones y protones
- b) El número de masa es un número entero
- c) Neutrones = $A + Z$
- d) Si un átomo pierde electrones se convierte en anión, es decir un ión con carga positiva.....
- e) La palabra Átomo significa partícula diminuta.....

2.-RELACIONA CORRECTAMENTE:

- a. Descubrió el núcleo atómico: BOHR
- b. Planteó la existencia de niveles de energía: THOMSON
- c. Descubrió el electrón SHRODINGER
- d. Planteó la idea de átomo: CHADWICK
- e. Planteó su modelo atómico como una esfera maciza, impenetrable e indestructible: RUTHERFORD
- f. Propuso la idea de orbital: DALTON
- g. Descubrió el Neutrón LEUCIPO

3.-LLENA EL SIGUIENTE CUADRO:

	A	Z	P	N	e
$^{30}_{15}P$					
$^{40}_{20}Ca$					
$^{25}_{12}Mg^{+1}$					
$^{25}_{12}Cl^{-1}$					